P.30904 (1879 19)
par ghyoot
20 chum

ÉCOLE SUPÉRIEURE DE PHARMACIE DE PARIS

# **SYNTHÈSES**

# DE PHARMACIE

ET DE CHIMIE





## **PARIS**

F. PICHON, IMPRIMEUR-LIBRAIRE,
14, rue Cujas, 14



# **SYNTHÈSES**

Nº 6

# DE PHARMACIE

## ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES À L'ÉCOLE SUPÉRIEURE DE PHARMACIE DE PARTE

le 5 juillet 1879

Pour obtenir le Diplôme de Pharmacien de Deuxième classe

Pour le département de la Seine.

PAE

François GHYOOT

Né à Seignelay (Yonne', le 21 avril 1852.





## PARIS

. PICHON, IMPRIMEUR-LIBRAIRE,

30, rue de l'Arbalète et 14, rue Cujas.

1879

## ÉCOLE SUPÉRIEURE DE PHARMACIE

#### DE PARIS

MM. CHATIN, Directeur.
Bussy, Directeur honoraire.

## ADMINISTRATEURS:

MM. CHATIN, Directeur.

LE ROUX, Professeur.

BOURGOIN, Professeur.

## PROFESSEURS:

PROFESSEURS DÉLÉGUÉS

MM. CHATIN . . . Botanique.
MILNE-EDWARDS, Zoologie.

PLANCHON . . {Histoire naturelle des médicaments.

Bours. . . . Toxicologie.
BAUDRIMONT. . . Pharmacie chimique

MM. Bouchardat. Gavarret.

## CHARGÉS DE COURS:

MM. PERSONNE, Chimie analytique.
BOUCHARDAT, Hydrologie et Minéralogie.
MARCHAND, Cryptogamie.

## PROFESSEUR HONORAIRE

M. Berthelot.

## AGREGÉS EN EXERCICE:

MM. G. BOUCHARDAT.
J. CHATIN.

M. MARCHAND.

M. CHAPELLE. Secrétaire.

## SYNTHÈSES

## DE PHARNACIE ET DE CHIMIE

PRÉSENTÉES ET SOUTENUES A L'ÉCOLE DE PHARMACIE

## ACIDE AZOTIQUE.

Acidum nitricum officinale.

## $AzO^{3}.4HO = 90.$

Mettez le sel pul vérisé dans une cornue de verre; versez-y l'acide sulfurique au moyen d'un tube que vous introduirez par le col de la cornue, et qui descendra jusque dans la panse; retirez ce tube avec précaution, de manière à ne point répandre d'acide pans l'intérieur du col. Adaptez à la cornue une allonge et un ballon de verre tubulé; chauffez doucement d'abord, puis augmentez le feu vers la fin de l'opération, jusqu'à ce qu'il ne passe plus rien à la distil-

lation.

Vous obtiendez ainsi 325 grammes d'acide nitrique impur, fortement coloré, répandant d'abondantes fumées blanches à l'air, et marquant 1,50 au densimètre. Il est formé, en cet état, par l'union de deux hydrates inégalement denses et inégalement volatils, et constitue un liquide complexe, dont le point d'ébullition est variable et progressivement croissant. Pour l'amener à une composition stable, il suffit d'y mêler 52.5 grammes d'eau (17,5 pour 100). Il représente alors un liquide homogène, constitué par un seul hydrate = AzO',4HO, ayant une densité egale à 1,422, et une température d'ébullition constante à 123°.

Toutefois il est nécessaire de le purifier en le débarrassant d'un peu d'acide sulfurique qu'il a entraîné à la distillation, et d'une certaine quantité de chlore, qui provient des chlorures que renferme toujours le nitrate de potasse du

commerce le mieux purifié.

On sépare le chlore au moyen du nitrate d'argent versé goutte à goutte dans l'acide nitrique impur, jusqu'à ce qu'il cesse de précipiter par ce réactif; on laisse déposer; on décante le liquide clair, et on le distille à une douce chaleur sur une petite quantité de nitrate de baryte, qui s'empare de l'acide sulfurique. Quant aux produits nitreux que l'acide renferme encore, on l'en débarrasse en le distillant avec addition de 1 ou 2 centièmes de bichromate de potasse

L'acide nitrique pur, suffisamment étendu d'eau, ne doit précipiter ni par le nitrate d'argent, ni par le nitrate de baryte. Il ne doit pas avoir sensiblement de couleur, Il doit marquer 1,42 au densimètre (42° au pèse-acide de Baumé). On doit éviter de l'exposer à la lumière, qui le colore et le décompose en partie. C'est cet acide à 4 équivalents d'eau qu'il convient d'employer comme acide nitri-

que officinal.

Pour préparer l'acide nitrique monohydraté, A2O-HO, il faut, lorsqu'on a obtenu l'acide nitrique à 1,50 qui forme le premier produit de l'opération précédente, le mèler à son volume d'acide suffurique concentré à 1,84; introduire le mélange dans une cornue de verre munie d'un récipient refroidi par un courant d'eau, et recueillir, par distillation, un volume de liquide égal au quart du volume total. L'acide qu'on obtient alors n'est pas chimiquement pur, mais il est très-concentré, et suffit par cela même pour les usages auxquels on le destine, comme caustique.

Si l'on tenait à l'avoir pur, il faudrait le distiller sur du nitrate de baryte parfaitement sec, pour le débarrasser de l'acide sulfurique qu'il aurait pu entraher à la distillation; on le dépoullerait ensuite de l'acide hyponitrique en le portant à une température voisine de l'ébullition, et en le soumettant à l'action d'un courant d'acide carbonique pur et sec, que l'on maintiendrait iusqu'à complet refroi-

dissement.

L'acide nitriquè monohydraté doit être soigneusement garanti contre la lumière, qui le colore avec une promptitude extrême. Il fume à l'air, possède une densité de 4,52, et bout à 86°. Il contient 14 pour 100 d'eau.

## SULFITE DE CHAUX.

#### CaOSO2=60

## Sulfis calcicus.

24	Carbonate de chaux	500
•	Acide sulfurique à 1,84	500
	Charbon végétal en poudre	50

Délayez le charbon dans l'acide sulfurique de manière à en faire une pâte presque solide; introduisez cette pâte dans un matras de verre placé sur un bain de sable; adaptez y un tube deux fois courbé à angle droit, pour faire arriver le gaz dans un flacon de lavage contenant une petite quantité d'eau; faites partir de ce flacon un deuxième tube semblablement courbé, destiné à porter le gaz au fond d'un bocal de verre ou d'un pot de grès.

L'appareil étant ainsi disposé, prênez des pains de craie, trempez-les pendant quelques instants dans l'eau, et, après les avoir réduits en fragments de la grosseur du dojet, placezles dans le vase qui termine l'appareil. Chauffez ensuite graduellement le mélange d'acide et de charbon, et soutenez la chaleur jusqu'à ce que le dégagement de gaz cesse. Si l'on s'apercevait, dans le courant de l'opération, que du gaz sulfureux passât sans être absorbé, on ajouterait une nouvelle

quantité de craje humectée.

Lorsque l'opération sera terminée, séparez le sulfite de la craie non saturée. Celle-ci, qui occupe toujours la partie supérieure, se distingue à la couleur blanc mat, et au peu de cohésion qu'elle conserve. Le sulfite, au contraire, a acquis beaucoup de dureté et une teinte d'un gris jaunàtre. On pulvérise le sulfi e, et on le conserve pour l'usage.

Le sulfite de chaux se change promptement en sulfate. Il n'est soluble que dans 800 parties d'eau froide; mais il se dissout assez facilement dans un excès d'acide sulfureux, et se dépose de cette solution sous forme d'aiguilles hexago-

nales qui retiennent 2 équivalents d'esu.

## ARSÉNIATE DE SOUDE. 2NaO.HO.ASO<sup>5</sup> ± 14HO = 312.

#### Arsenias sodicus.

	Nitrate de soude	200
	Acide arsénieux	116

Mélangez exactement les deux substances; chauffez au rouge dans un creuset de Hesse; traitez le résidu par l'eau; versez dans la liqueur du carbonate de soude en solution, jusqu'à ce qu'elle ait une réaction alcaline bien prononcée; faites évaporer et laissez cristalliser par refroidissement.

Si les eaux mères ne sont point alcalines, vous y ajouterez une nouvelle quantité de carbonate de soude, afin de

pouvoir les faire cristalliser de nouveau. L'arséniate de soude cristallisé présente une réaction alceline, 100 parties de ce sel contiennent 36,85 d'acide arsé-

nique, représentant 24.03 d'arsenic métallique.

## IODURE DE POTASSIUM.

#### KI - 466 1.

## Ioduretum potassicum.

24	Iode	100
•	Limaille de fer	- 30
	Carbonate de potasse	50
	Ean distillée	500

Versez l'eau dans une capsule de porcelaine, ajoutez-y le fer et l'iode; agitez et chauffez jusqu'à ce que la liqueur primitivement colorée en brun foncé devienne presque incolore. Filtrez la dissolution d'iodure de fer; lavez le résidu avec de l'eau distillée que vous ajouterez au produit déjà filtré; versez dans ces solutions réunies et chaudes le

carbonate de potasse dissous jusqu'à cessation de précipité (les doses portées dans la formule exigent environ 80 gram-

mes de carbonate de potasse).

Séparez le dépôt de l'iodure de potassium en solution au moyen du filtre; lavez avec soin le précipité; ajoutez l'eau de lavage à la liqueur filtrée, et évaporez à siccité dans une chaudière de fonte. Redissolvez le produit dans 4 ou 5 fois son pods d'eau; filtrez; évaporez dans une capsule de porcelaine, et laissez refroidir lentement pour obtenir des cristaux d'iodure de potassium. Soumettez les eaux mères à une nouvelle évaporation.

## CYANURE DE MERCURE.

## HgCy = 126.

## Cyanuretum hydrargyricum.

2£	Deutoxyde d	le mercure.	 120
•	Bleu de Pru	isse	 160
	Eau distillé	e	 1600

Réduisez en poudre très-fine sur un porphyre l'oxide de mercure et le bleu de Prusse; mélangez les deux substances dans une capsule de porcelaine, ajoutez 1000 grammes d'eu distillée et faites bouillir.

Lorsque la substance présentera une couleur brune, séparez le liquide par filtration, et soumettez le résidu pendant quelques instants à l'ébullition avec le restant de l'eau distillée. Filtrez et soumettez à l'évaporation le mélange des deux dissolutions. Dès que vous verrez apparaître une légère pellicule à la surface du liquide, cessez de chauffer, et abandonnez à la cristallisation dans une pièce froide.

Recueillez les cristaux dans un entonnoir pour qu'ils s'y égouttent; puis faites-les sécher sur un papier à l'étuve : ils doivent être en longs prismes quadrangulaires d'un blanc mat complétement décomposables par la chaleur en cyanogène et en mercure.

Les eaux mères seront évaporées pour en retirer successi-

vement le cyanure qu'elles peuvent contenir.

Si l'on n'avait pas de bleu de Prusse pur à sa disposition, on pourrait prendre celui du commerce, après l'avoir débarrassé, au moyen de l'acide chlorhydrique, de l'alumine qu'il contient.

## SIROP D'IPÉCACUANHA COMPOSÉ,

## Surunus cum extracto Inecacuahæ.

	Syrupus cum extracto i pecacaana.		
24	Ipécacuanha concassé	4	
•	Feuilles de séné	14	,
	Feuilles de Serpolet	4	
	Fleurs de coquelicot	16	
	Sulfate de magnésie	14	

Vin blanc	100
Eau de fleurs d'oranger	100
Sucre	Q. S.
Fan houillanta	400

Faites macérer l'ipécacuanha et le séné dans le vin blanc pendant douze heures; pessez avec expression et filtrez. Ajoutez au résidu le serpolet et le coquelicot, et versez l'eau bouillante sur le tout. Laissez infuser pendant six heures, passez avec expression; ajoutez à la liqueur le sulfate de magnésie et l'eau de fleur o'oranger; filtrez. Réunissez la liqueur vineuse au produit de l'infusion, et faites, avec le sucre ajouté dans la proportion de 190 gram. pour 100 gram. de liqueur, un sirop par simple solution au bain-marie.

## TABLETTES DE TOLIL

Tabella de Ralsamo tolutano.

24	Baume de tolu	25
•	Sucre très blanc pulvérisé.	500
	Gomme adragante	5

Faites digérer au bain-marie, pendant deux heures, le baume de Tolu avec le double de son poids d'eau, en ayant soin de remuer souvent. Laissez refroidir et filtrez. Servezvous de la liqueur aromatique (60 grammes) pour préparer le mucilage avec la gomme adragante.

Faites des tablettes du poids de 1 gramme.

## POMMADE ÉPISPASTIQUE JAUNE,

Pomatum luteum cum cantharidibus.

2£	Cantharides en poudre grossière	60
•	Axonge	420
	Cire jaune	120
	Curcuma pulvérisé	4
	Huile volatile de citron	4

Mettez l'axonge et les cantharides dans un bain-marie; faites digérer pendant quatre heures, en remuant de temps en temps. Passez avec forte expression à travers une toile. Remettez la pommade sur le feu avec la poudre de curcuma; faites digérer pendant une heure; filtrez au papier, à la température de l'eau bouillante. Faites liquéfier la cire dans le produit; remuez le mélange jusqu'à ce qu'il soit en partie refroidi, et ajoutez l'huile volatile de citron.

## SAVON AMYGDALIN.

SAVON MÉDICINAL. Sapo amygdalinus.

4	Soude caustique liquide	125
•	Huile d'amandes douces	250

Mettez l'huile dans un vase de faïence ou de verre, ajoutez-y la soude par portions et lentement, en ayant

soin d'agiter pour obtenir un mélange exact; placez ensuite la capsule pendent quelques jours à une température de 18° à 20°, et continuez à agiter le mélange de temps en temps avec une spatule de verre ou d'argent, jusqu'à ce qu'il ait acquis la consistance d'une pâte mole. Divisez-le alors dans les moules de férence, dont vous le retirerez lorson'il sere antièrement solidifé.

Ce savon ne peut être employé pour l'usage médical que lorsqu'il a perdu, par un ou deux mois d'exposition à l'air, l'excès d'alcali qu'il retient après sa préparation. On reconnaît qu'il est arrivé au point de neutralité convenable, à sa saveur, qui est devenue douce, de caustique qu'elle était, et à ce que, mis en contact avec le protochlorure de mercure, il ne communique plus à ce composé la couleur grise que fait naître le contact du savon récemment, préparé.

Le succès de cette opération dépend surtout de la pureté et de la causticité de la lessive employée.

#### BAUME TRANOUILLE Balsamum tranquillans. Feuilles fraîches de belladone 40 de jusquiame... 40 de morelle.... 40 de nicotiane... 40 de pavot ..... 40 de stramoine ... 40 Feuilles sèches de balsamite... 40 de romarin .... 40 40 'de sauge..... Sommités sèches d'absinthe.... 10 d'hysope . .... 10 10 de mariolaine . . 10 dementhe poiv. de thym..... 10 de millepertuis. 10 Fleurs de lavande..... 10

de sureau ... ...

10

On conserve le baume tranquille dans des vases bien bouchés, que l'on place dans un lieu frais, à l'abri de la lumière.

Paris, - Imprimerie F. Pichon, 54, rue des Feuillantines, et 14, rue Cujas.



